

EP 415850 A 10
Designated States (Regional): AT BE CH DE ES FR GB GR IT LI LU NL SE
US 5128367 A 5 A61K-031/38
EP 415850 B1 F 16 C07D-333/38
Designated States (Regional): AT BE CH DE DK ES FR GB GR IT LI LU NL SE
DE 69005950 E C07D-333/38 Based on patent EP 415850
JP 94092386 B2 6 C07D-333/38 Based on patent JP 3169876
ES 2062450 T3 C07D-333/38 Based on patent EP 415850
CA 2024419 C F C07D-333/38
IE 65157 B C07D-333/38

Abstract (Basic): EP 415850 A

Divalent metal salts of N, N-di(carboxymethyl) -2-amino-3-cyano -4-carboxymethyl -5-carboxy thiophene of formula (I) are new. M = Sr++, Ca++ or Mg++. The octa-, hepta- and tetrahydrates where M = Sr++ and the free acid are also claimed. Prepn. of (I) comprises (a) heating the tetraethyl ester in presence of soda and in an acidic alcoholic solvent to obtain the free acid and reacting with M(OH)2 or (b) refluxing in a 50:10 mixture of soda and ethanol, the tetrasodium salt and MC12. Pharmaceutical compsns containing (I) are also claimed.

USE/ADVANTAGE - Treatment of bone diseases, cutaneous and vascular aging and hepatic or dental diseases. Dose is e.g. 200-300 mg 2-4 times per day. (I) have good bioavailability. (10pp Dwg.No.0/0)

Title Terms: NEW; SALT; AMINO; CYANO; CARBOXYMETHYL; CARBOXY; THIOPHENE; TREAT; BONE; HEPATO; DENTAL; DISEASE; CUTANEOUS; VASCULAR; AGE

Derwent Class: B03; D21

International Patent Class (Main): A61K-031/38; C07D-333/38

File Segment: CPI

? logoff

ATTORNEY DOCKET NUMBER: 11591-008-999
SERIAL NUMBER: 10/590,892
REFERENCE: B04



Europäisches Patentamt
European Patent Office
Office européen des brevets



⑪ Numéro de publication: 0 415 850 A1

⑫

DEMANDE DE BREVET EUROPEEN

⑬ Numéro de dépôt: 90402401.5

⑮ Int. Cl.s. C07D 333/38, A61K 31/38

⑭ Date de dépôt: 31.08.90

⑯ Priorité: 01.09.89 FR 8911475

⑰ Demandeur: ADIR ET COMPAGNIE
1 rue Carle Hébert
F-92415 Courbevoie Cédex(FR)

⑯ Date de publication de la demande:
06.03.91 Bulletin 91/10

⑰ Inventeur: Wierzbicki, Michel
32 rue Lucien Voilln
F-92800 Puteaux(FR)
Inventeur: Bonnet, Jacqueline
194 bld Bineau
F-92200 Neuilly sur Seine(FR)
Inventeur: Brisset, Martine
6 Place de l'Anclenne Boucherie
F-14000 Caen(FR)
Inventeur: Tsouderos, Yannis
80 Elysée II
F-78170 La Celle Saint Cloud(FR)

⑯ Etats contractants désignés:
AT BE CH DE DK ES FR GB GR IT LI LU NL SE

⑰ Mandataire: Reverbore, Marcelle
1, rue Carle Hébert
F-92415 Courbevoie Cédex(FR)

⑲ Nouveaux sels de métaux bivalents de l'acide N, N-di(carboxyméthyl)amino-2 cyano-3 carboxyméthyl-4 carboxy-5 thiophène, leur procédé de préparation et les compositions pharmaceutiques les renfermant.

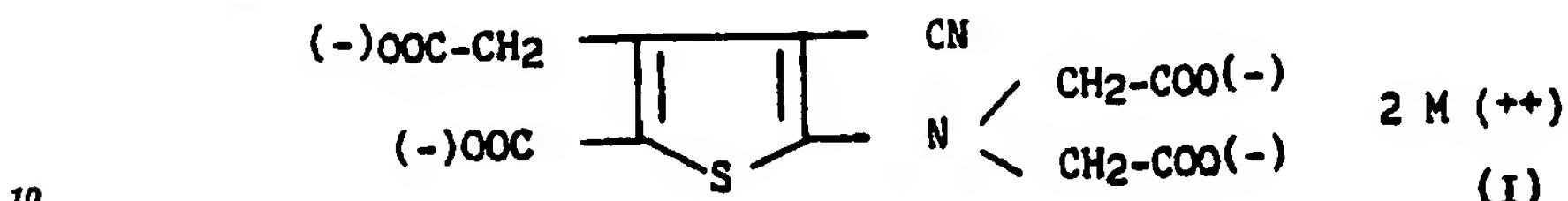
⑳ Nouveaux sels de métaux bivalents de l'acide N, N-di(carboxyméthyl)amino-2 cyano-3 carboxyméthyl-4 carboxy-5 thiophène, utilisables en thérapeutique notamment dans le traitement des maladies osseuses, du vieillissement cutané et vasculaire, des affections hépatiques et des affections dentaires.

EP 0 415 850 A1

NOUVEAUX SELS DE METAUX BIVALENTS DE L'ACIDE N, N-DI(CARBOXYMÉTHYL)AMINO-2 CYANO-3-CARBOXYMÉTHYL-4 CARBOXY-5 THIOPHÈNE, LEUR PROCÉDÉ DE PRÉPARATION ET LES COMPOSITIONS PHARMACEUTIQUES LES RENFERMANT

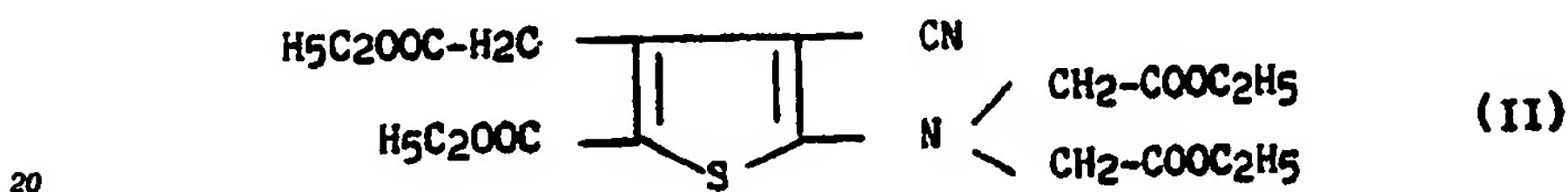
La présente invention a pour objet de nouveaux sels de métaux bivalents de l'acide N, N-di-(carboxyméthyl)amino-2 cyano-3 carboxyméthyl-4 carboxy-5 thiophène, leur procédé de préparation et les compositions pharmaceutiques les refermant.

Elle concerne donc les sels de métaux bivalents de l'acide N, N-di(carboxyméthyl)amino-2 cyano-3 carboxyméthyl-4 carboxy-5 thiophène de formule générale I :



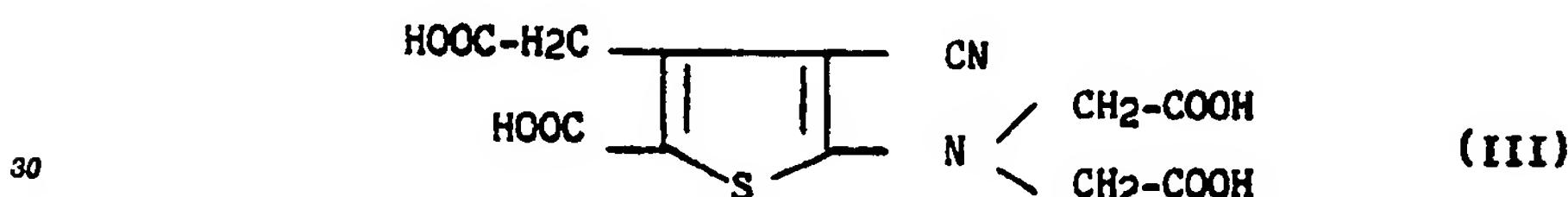
dans laquelle M représente un métal bivalent tel que strontium, calcium ou magnésium.

La présente invention a également pour objet le procédé de préparation des sels de formule générale I caractérisé en ce que : l'on utilise comme matière première le tétraester de formule II :



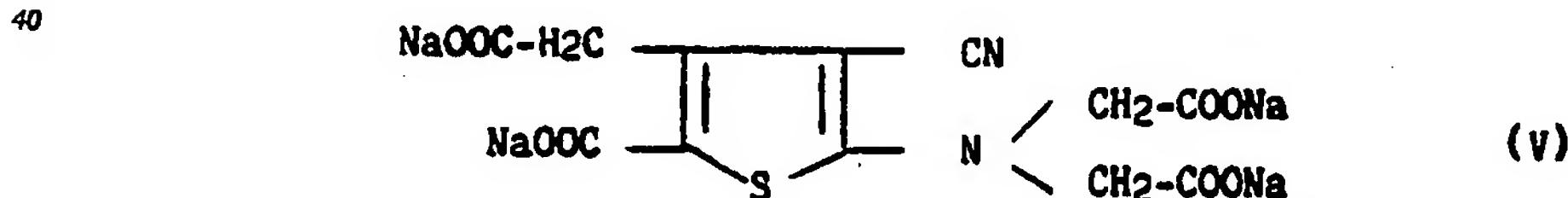
lequel est :

a) solt chauffé à reflux, en présence de soude, en milieu hydroalcoolique puis hydrolysé en milieu acide pour donner l'acide de formule III :



que l'on fait réagir, en milieu aqueux, avec l'hydroxyde de formule générale (IV) :
 $M(OH)_2$ (IV)

³⁵ dans laquelle M a la signification précédemment définie;
b) soit chauffé à reflux dans un mélange 50/50 en volume d'une solution normale de soude et d'éthanol afin d'obtenir, après distillation des solvants, le sel tétrasodique de formule V



que l'on traite par une solution aqueuse de chlorure de formule VI :

que l'on traite
M. Gh. (VI)

MCl₂ (VI) dans laquelle M a la signification précédemment définie :

50 dans laquelle IV a la signification précédemment définie ;
c) soit chauffé à reflux, en milieu hydroalcoolique, avec l'hydroxyde de formule générale IV précédem-
ment définie.

Ces trois méthodes ne sont en fait que les variantes d'un même procédé qui consiste à préparer les sels de formule I à partir du tétraester de formule II soit directement (cas C) soit en isolant intermédiaire-

ment le tétracide de formule III (cas a) ou le sel tétrasodique de formule V (cas b).

La matière première de formule II est décrite dans la littérature (cf. M. Wierzbicki et al. Bull. Soc. Chim. (1975) pages 1788-92).

L'acide N, N-di(carboxyméthyl)amino-2 cyano-3 carboxyméthyl-4 carboxy-5 thiophène de formule III est un produit nouveau qui peut être utilisé comme matière première dans l'industrie chimique et pharmaceutique, notamment dans la synthèse des sels de métaux bivalents de formule I. Il est donc, à ce titre, inclus dans la présente invention.

Les sels de métaux bivalents de formule I possèdent des propriétés pharmacologiques et thérapeutiques intéressantes, notamment des propriétés anti-ostéoporotiques remarquables, qui, de ce fait, permettent leur utilisation comme médicament notamment dans le traitement des maladies osseuses. Ils peuvent également être utilisés dans le traitement du vieillissement cutané et vasculaire, des affections hépatiques et des affections dentaires.

Il est connu, de l'état antérieur de la technique que certains sels de métaux bivalents sont utilisables en thérapeutique notamment dans le traitement des maladies osseuses. Par exemple, certaines publications de la littérature, notamment Gastineau, Poc. Staff. Meetings Mayo Clinic 35, 105-11 (1960) ; Skoryna, Can. Med. Assoc. 125 (7), 702-12 (1981), Skoryna, Trace Subst. Environ. Health 18, 3-23 (1984) - font état de l'activité des lactate, gluconate et carbonate de strontium dans le traitement de l'ostéoporose.

Les sels de métaux bivalents de la présente invention, outre le fait d'être nouveau vis à vis des sels préalablement cités, présentent par rapport à ces derniers, des avantages surprenants, notamment une meilleure biodisponibilité, ce qui permet d'administrer des doses chimiques moindres lors du traitement de l'ostéoporose.

La présente invention a également pour objet les compositions pharmaceutiques contenant comme principe actif un des sels de formule I, mélangé ou associé à un excipient pharmaceutique approprié, comme par exemple, l'eau distillée, le glucose, le lactose, l'amidon, le talc, l'éthyl cellulose, le stéarate de magnésium ou le beurre de cacao.

Les compositions pharmaceutiques ainsi obtenues se présentent généralement sous forme dosée et peuvent contenir de 200 à 300 mg de principe actif. Elles peuvent revêtir la forme de comprimés, dragées, gélules, solutions buvables, solutions injectables ou suppositoires, et être, selon les cas, administrées par voie orale, rectale ou parentérale à la dose de 200 à 300 mg 2 à 4 fois par jour.

30 Les exemples suivants illustrent l'invention.

Exemple 1 :

35 Synthèse du sel distrontique de l'acide N, N-di(carboxyméthyl)amino-2 cyano-3 carboxyméthyl-4 carboxy-5 thiophène :

40 a) première méthode :

1 mole (454,5 g) de tétraester éthylique de l'acide N, N-di(carboxyméthyl)amino-2 cyano-3 carboxyméthyl-4 carboxy-5 thiophène est portée à reflux dans un mélange de 4 litres d'éthanol, 5 l d'une solution normale de soude et 4 litres d'eau, pendant environ 3 heures.

45 L'alcool est ensuite distillé ; le milieu aqueux, refroidi est additionné à 1.250 ml de solution 4N d'HCl, et le tout est précipité sur 30 litres d'acétone. On filtre le chlorure de sodium, distille l'acétone et traite la solution aqueuse par de la résine sulfonique régénérée en cycle (H^{+}) jusqu'à disparition du sodium dans la solution. On évapore à sec et recristallise le résidu, dans l'éther éthylique puis le tétrahydrofurane ou l'acétone. On obtient ainsi l'acide pur, éventuellement cristallisé avec le solvant (26 % de solvant dans le cas du tétrahydrofurane et 11 % dans le cas de l'acétone) et correspondant à 240 g d'acide pur (rendement : 70 %).

On additionne dans 660 ml d'eau, l'équivalent solvaté de 34,2 g (0,1 mole) d'acide. On distille le solvant organique sous vide à 20 °C. A la solution aqueuse restante on ajoute 53,14 g d'hydroxyde de strontium, 8H₂O. On filtre, laisse cristalliser pendant 24 à 48 heures, puis filtre.

55 On obtient ainsi l'octahydrate du sel distrontique de l'acide N, N-di(carboxyméthyl) amino-2 cyano-3 carboxyméthyl-4 carboxy-5 thiophène, lequel, par séchage sous courant d'air sec donne l'heptahydrate.

Après séchage de ce dernier, sous pression réduite (10 mm) à 55 °C, on obtient le tétrahydrate correspondant.

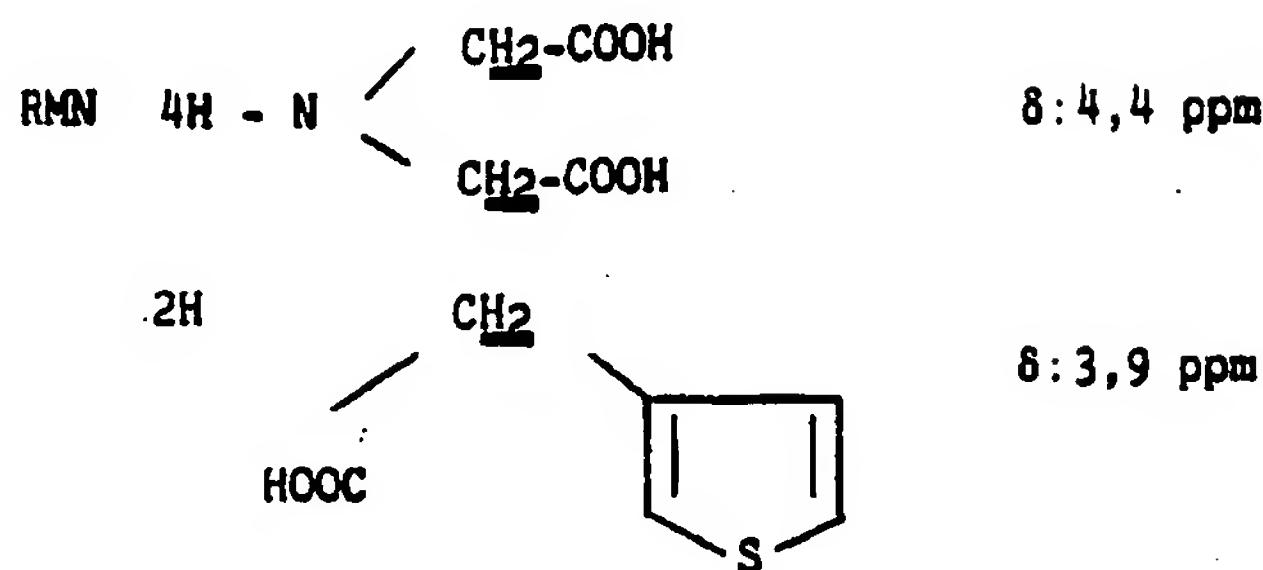
L'acide libre peut également être recristallisé directement avec l'éther éthylique. Dans ce cas, il cristallise avec 4 % d'éther.

Les caractéristiques physiques des produits ainsi préparés sont :

- Acide (éther) :

- 6 IR ν (OH) : 2000 et 3700 cm^{-1}
- v (CN) : 2220 cm^{-1}
- v (CO) : 1680 et 1720 cm^{-1}

10



- octahydrate :

IR ν (CN) : 2206 cm^{-1}

- heptahydrate :

IR ν (CN) : 2210 cm^{-1}

v (COO^-) : 1500 - 1700 cm^{-1}

- tetrahydrate :

IR ν (CN) : 2200 et 2220 cm^{-1}

30 v (COO^-) : centrée à 1580 cm^{-1}

RMN 4H - δ : 4,4 ppm

2H - δ : 3,9 ppm

35 d) Deuxième méthode

Une mole de tétraester éthylique de l'acide N, N-di(carboxyméthyl)amino-2 cyano-3 carboxyméthyl-4 carboxy-5 thiophène est portée à reflux dans un mélange de 4 litres de soude normale et 4 litres d'éthanol pendant environ 4 heures.

40 On vérifie par RMN la disparition des groupements esters. Dès qu'elle est totale, on distille l'éthanol et la majorité de l'eau (jusqu'à un volume d'un litre) sous vide, au bain-marie. L'huile obtenue est précipitée dans 20 litres d'éthanol. Le sel de sodium obtenu est filtré puis séché sous vide à 50 °C.

Une mole de sel tétrasodique est dissoute dans 4 litres d'eau. La solution filtrée est ajoutée à une solution de 2 moles de chlorure de strontium dans 4 litres d'eau. Le tout est homogénéisé rapidement puis laissé au repos 24 heures.

45 On filtre le sel formé, qui est le sel distrontique, sous forme octahydrate, de l'acide N, N-di-(carboxyméthyl)amino-2 cyano-3 carboxyméthyl-4 carboxy-5 thiophène.

50 c) Troisième méthode

On porte à reflux pendant environ une heure, un mélange de 1 mole de tétraester éthylique de l'acide N, N-di(carboxyméthyl)amino-2 cyano-3 carboxyméthyl-4 carboxy-5 thiophène, deux moles d'hydroxyde de strontium, 4 litres d'eau et 4 litres d'éthanol.

55 On distille ensuite l'éthanol, porte la solution aqueuse à 100 °C, filtre à chaud, lave le résidu avec quelques dizaines de ml d'eau et filtre l'octahydrate du sel distrontique de l'acide N, N-di(carboxyméthyl)-amino-2 cyano-3 carboxyméthyl-4 carboxy-5 thiophène, ainsi obtenu.

En opérant, comme dans la première méthode, les heptahydrate et tétrahydrate du sel distrontique de

l'acide N, N-di(carboxyméthyl) amino-2 cyano-3 carboxyméthyl-4 carboxy-5 thiophène ont été préparés à partir de l'octahydrate obtenu selon les deuxième et troisième méthodes ci-dessus

5 Exemple 2

Etude pharmacologique

10

a) Propriétés anti-résorbantes

Des propriétés anti-résorbantes osseuses ont été mises en évidence sur les calvaria de souris selon un modèle inspiré de la méthode décrite par REYNOLDS et DINGLE - A sensitive *in vitro* method for studying the induction and inhibition of bone resorption, Calc. Tiss. Res., 4, 339-349 (1970).

15 En bref, le relargage du Ca^{45} préalablement incorporé à l'os par injection sous-cutanée à l'animal, est mesuré au bout de 48 heures de culture des calvaria en présence ou non du principe actif.

Ainsi, en utilisant le sel distrontique heptahydrate de l'acide N, N-di(carboxyméthyl)amino-2 cyano-3 carboxyméthyl-4 carboxy-5 thiophène, préparé selon l'exemple 1, dans l'évaluation de la résorption osseuse 20 sur calvaria de souris, on a obtenu les résultats suivants :

	Concentration M		n	Témoin	Traité	Signification statistique	% variation
	Sel	Sr					
25	5.10^{-5}	10^{-4}	15	$11,22 \pm 0,33$	$11,00 \pm 0,26$	NS	- 1,4 % \pm 2,3
	10^{-4}	2.10^{-4}	36	$11,63 \pm 0,26$	$10,96 \pm 0,20$	—	- 5,0 % \pm 1,6
	5.10^{-4}	10^{-3}	13	$13,25 \pm 0,26$	$10,95 \pm 0,21$	—	- 17,1 % \pm 1,7
	8.10^{-4}	$1,6.10^{-3}$	14	$11,86 \pm 0,44$	$9,35 \pm 0,31$	—	- 20,9 % \pm 1,6
	10^{-3}	2.10^{-3}	14	$14,38 \pm 0,39$	$10,30 \pm 0,34$	—	- 28,1 % \pm 2,0
	Sel = sel distrontique heptahydrate de l'acide N, N-di(carboxyméthyl)amino-2 cyano-3 carboxyméthyl-4 carboxy-5 thiophène						
30	n = nombre de calvaria/lot						
	moyenne \pm erreur standard						
	comparaison statistique par test de t pour séries appariées NS : P>0,05 ; — : P<0,01 ; — : P<0,001						

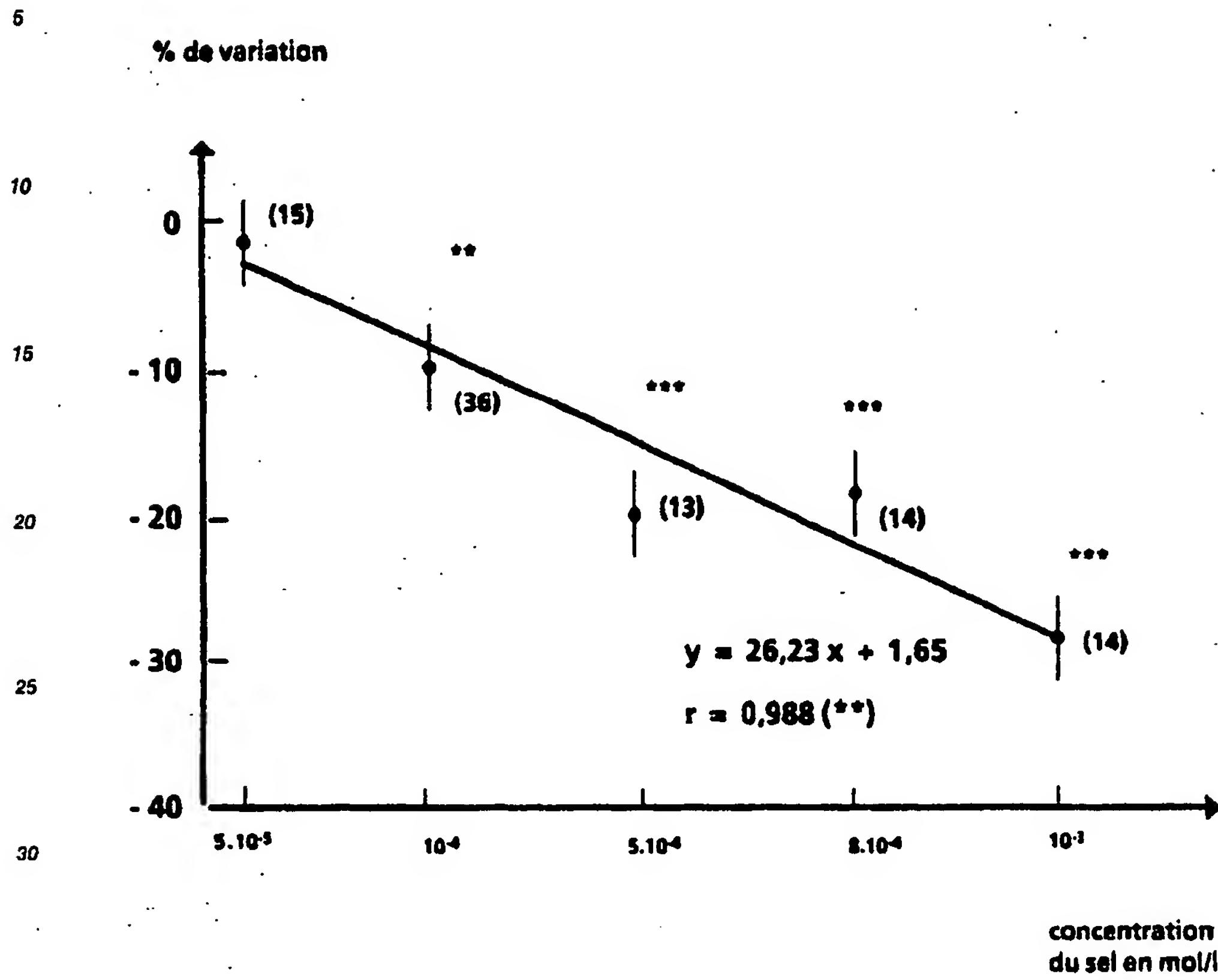
Ces résultats se traduisent par la courbe ci-après :

45

50

55

ACTIVITE D'UN SEL SUR LA RESORPTION OSSEUSE BASALE IN VITRO
(calvaria de souris)



40 () nombre de calvaria étudiés
 moyenne ± erreur standard
 comparaison statistique par test de t pour séries appariées
 NS : $P > 0,01$; ** : $P < 0,01$; *** : $P < 0,001$

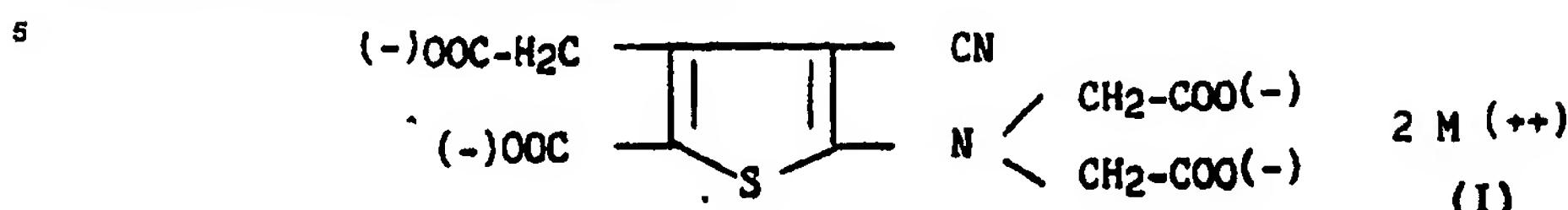
50 b) Biodisponibilité

Elle résulte de l'étude de la cinétique sérique du strontium après administration orale chez le rat du sel distrontique heptahydrate de l'acide N, N-di(carboxyméthyl)amino-2 cyano-3 carboxyméthyl-4 carboxy-5 thiophène, préparé selon l'exemple 1.

55 Après administration orale unique de 50 mg/kg (en équivalent strontium) de sel distrontique heptahydrate de l'acide N, N-di(carboxyméthyl)amino-2 cyano-3 carboxyméthyl-4 carboxy-5 thiophène, le strontium est absorbé avec une biodisponibilité absolue de 36,3 % ; cette dernière étant calculée à partir de celle (admise comme étant de 100 %) du chlorure de strontium par voie IV.

Revendications

1- Les sels de métaux bivalents de l'acide N, N-di(carboxyméthyl)amino-2 cyano-3 carboxyméthyl-4 carboxy-5 thiophène de formule générale | :

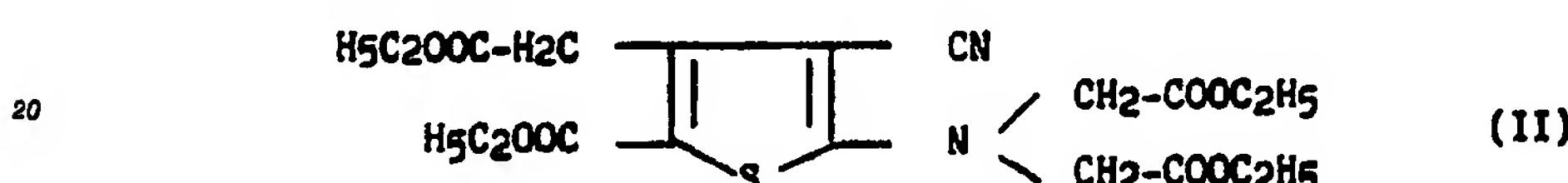


10

dans laquelle M représente un métal bivalent tel que strontium, calcium ou magnésium.

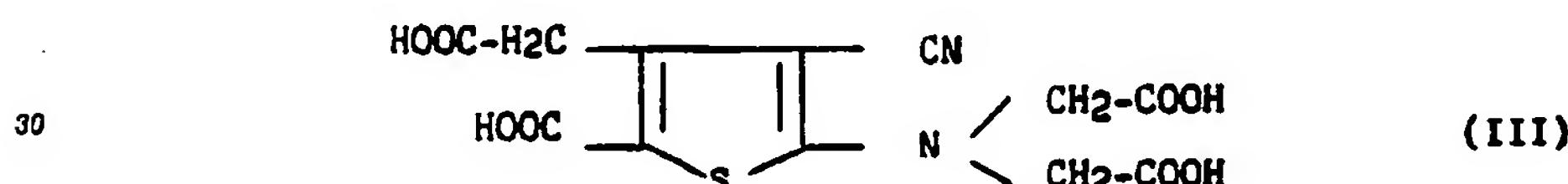
15 dans laquelle M représente un métal bivalent tel que Cu(II), Ca(II) ou Mg(II).

2. Le sel distrontique de l'acide N, N-di(carboxyméthyl)amino-2 cyano-3 carboxyméthyl-4 carboxy-5 thiophène sous forme d'octahydrate, d'heptahydrate et de tétrahydrate.
3. L'acide N, N-di(carboxyméthyl)amino-2 cyano-3 carboxyméthyl-4 carboxy-5 thiophène.
4. Le procédé de préparation des sels de métaux bivalents de la revendication 1, caractérisé en ce que l'on utilise comme matière première le tétraester de formule II :

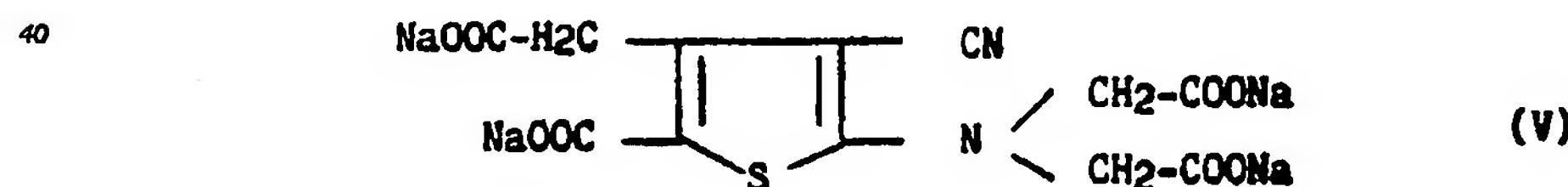


lequel est :

25 lequel est :
a) soit chauffé à reflux, en présence de soude, en milieu hydroalcoolique puis hydrolysé en milieu acide pour donner l'acide de formule III :



que l'on fait réagir, en milieu aqueux, avec l'hydroxyde de formule générale (IV) :
M(OH)₂ (IV)
dans laquelle M a la signification définie dans la revendication 1 ;
b) soit chauffé à reflux dans un mélange 50/50 en volume d'une solution normale de soude et d'éthanol
afin d'obtenir, après distillation des solvants, le sel tétrasodique de formule V



que l'on traite par une solution aqueuse de chlorure de formule VI :

que pour la revendication 1 ;

M Cl₂ (VI)

dans laquelle M a la signification définie dans la revendication 1 ;

c) soit chauffé à reflux, en milieu hydroalcoolique, avec l'hydroxyde de formule générale IV précédem-
50 ment définie.

5. Les compositions pharmaceutiques contenant, comme principe actif, un sel de la revendication 1, avec des excipients pharmaceutiques appropriés.

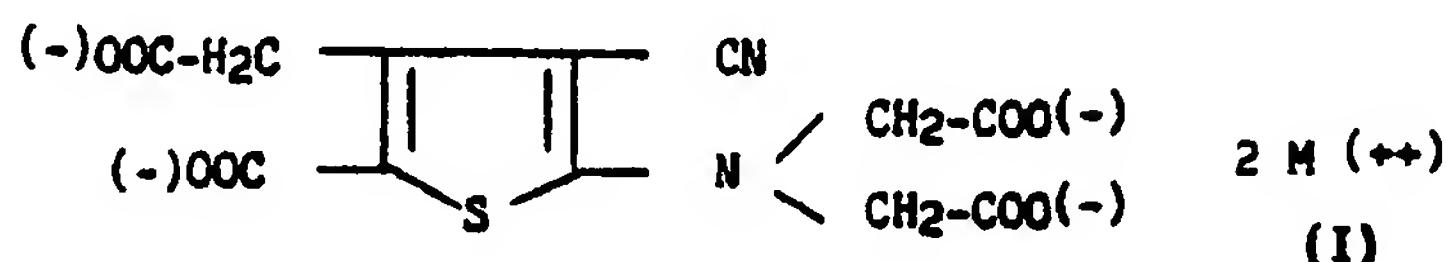
6. Les compositions pharmaceutiques contenant comme principe actif, le sel de la revendication 2, avec des excipients pharmaceutiques appropriés.

65 7. Les compositions pharmaceutiques selon les revendications 5 et 6, présentées sous une forme convenant notamment pour le traitement des maladies osseuses, du vieillissement cutané et vasculaire, des affections hépatiques et des affections dentaires.

Revendications pour l'Etat contractant suivant: GR

1- Le procédé de préparation des sels de métaux bivalents de l'acide N, N-di(carboxyméthyl)amino-2 cyano-3 carboxyméthyl-4 carboxy-5 thiophène de formule générale I :

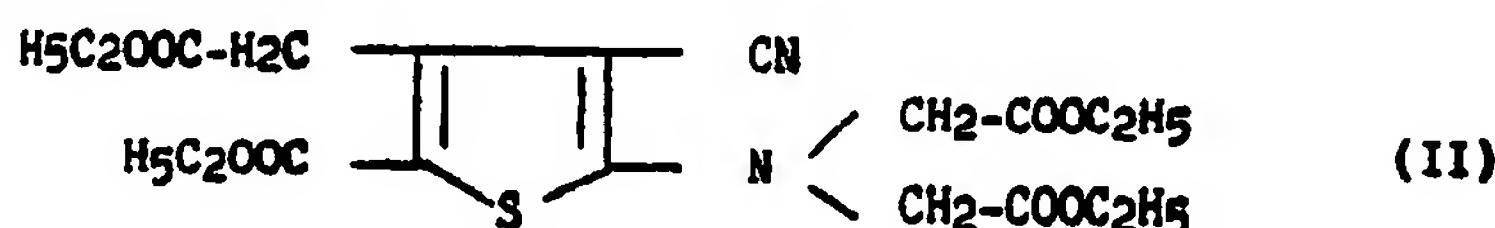
5



10

dans laquelle M représente un métal bivalent tel que strontium, calcium ou magnésium, caractérisé en ce que l'on utilise comme matière première le tétraester de formule II :

15

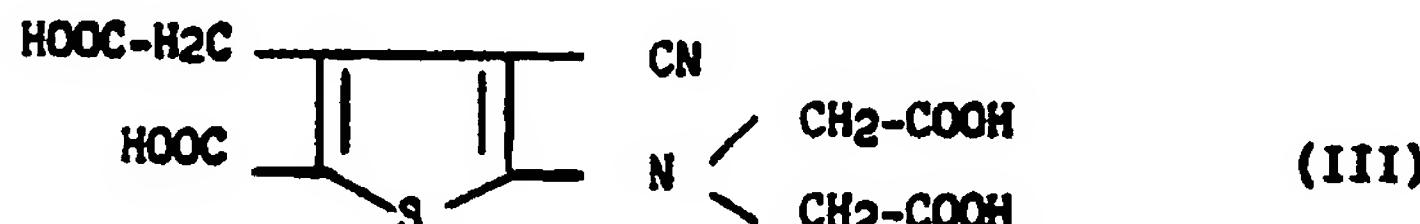


20

lequel est :

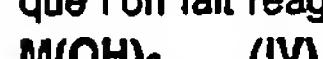
a) soit chauffé à reflux, en présence de soude, en milieu hydroalcoolique puis hydrolysé en milieu acide pour donner l'acide de formule III :

25



30

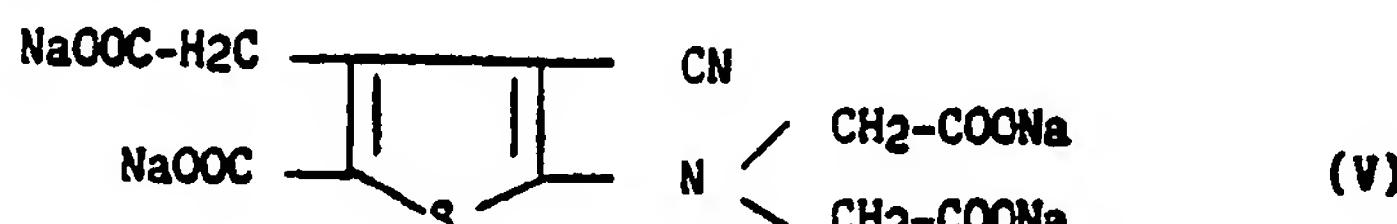
que l'on fait réagir, en milieu aqueux, avec l'hydroxyde de formule générale (IV) :



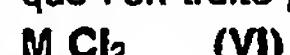
dans laquelle M a la signification définie précédemment ;

b) soit chauffé à reflux dans un mélange 50/50 en volume d'une solution normale de soude et d'éthanol afin d'obtenir, après distillation des solvants, le sel tétrasodique de formule V

40



que l'on traite par une solution aqueuse de chlorure de formule VI :



dans laquelle M a la signification définie précédemment ;

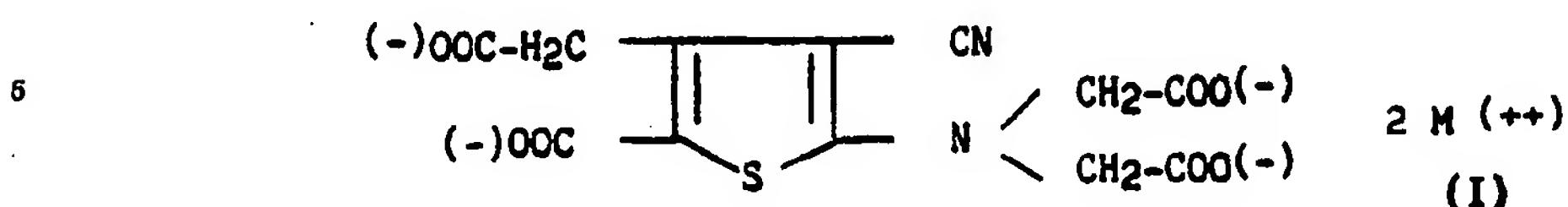
c) soit chauffé à reflux, en milieu hydroalcoolique avec l'hydroxyde de formule IV précédemment défini.

2. Le procédé selon la revendication 1, pour préparer le sel distrontique de l'acide N, N-di(carboxyméthyl)amino-2 cyano-3 carboxyméthyl-4 carboxy-5 thiophène sous forme d'octahydrate, d'heptahydrate et de tétrahydrate.

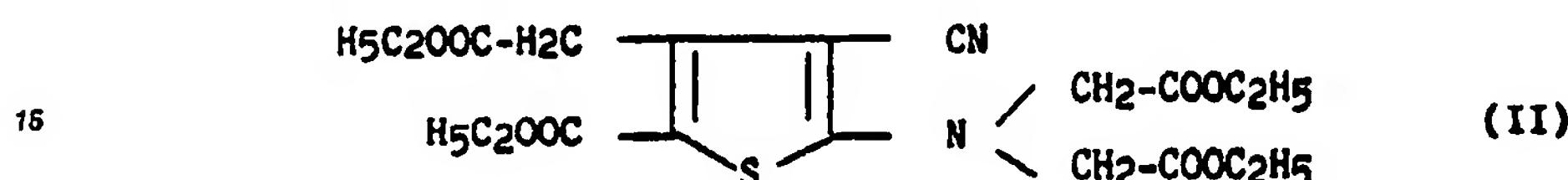
3. Le procédé de préparation de l'acide N, N-di(carboxymethyl) amino-2 cyano-3 carboxyméthyl-4 carboxy-5 thiophène caractérisé en ce que : le téraester de formule II défini dans la revendication 1, est chauffé à reflux, en présence de soude, en milieu hydroalcoolique, puis hydrolysé en milieu acide pour donner l'acide de formule III défini dans la revendication 1, lequel acide est un produit nouveau utilisé comme intermédiaire de synthèse pour préparer, selon les revendications 1 et 2, les sels de formule I défini dans la revendication 1.

Revendications pour l'Etat contractant suivant: ES

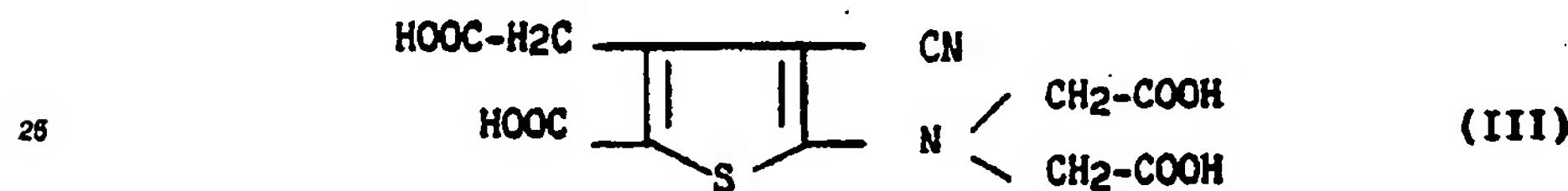
1. Le procédé de préparation des sels de métaux bivalents de l'acide N, N-di(carboxyméthyl)amino-2 cyano-3 carboxyméthyl-4 carboxy-5 thiophène de formule générale I :



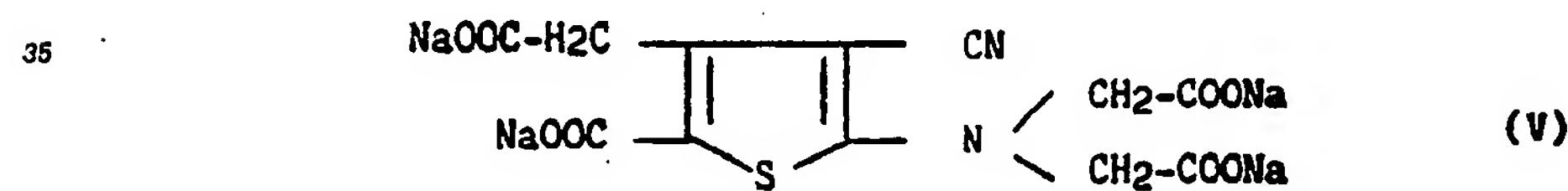
10 dans laquelle M représente un métal bivalent tel que strontium, calcium ou magnésium, caractérisé en ce que l'on utilise comme matière première le tétraester de formule II :



lequel est :
20 a) soit chauffé à reflux, en présence de soude, en milieu hydroalcoolique puis hydrolysé en milieu acide pour donner l'acide de formule III :



que l'on fait réagir, en milieu aqueux, avec l'hydroxyde de formule générale (IV) :
30 $M(OH)_2$ (IV)
dans laquelle M a la signification définie précédemment ;
b) soit chauffé à reflux dans un mélange 50/50 en volume d'une solution normale de soude et d'éthanol afin d'obtenir, après distillation des solvants, le sel tétrasodique de formule V



40 que l'on traite par une solution aqueuse de chlorure de formule VI :
 $M Cl_2$ (VI)
dans laquelle M a la signification définie précédemment ;
c) soit chauffé à reflux, en milieu hydroalcoolique, avec l'hydroxyde de formule IV précédemment définie.
45 2. Le procédé selon la revendication 1, pour préparer le sel distrontique de l'acide N, N-di(carboxyméthyl)-amino-2 cyano-3 carboxyméthyl-4 carboxy-5 thiophène sous forme d'octahydrate, d'heptahydrate et de tétrahydrate.
3. Le procédé de préparation de l'acide N, N-di(carboxyméthyl) amino-2 cyano-3 carboxyméthyl-4 carboxy-5 thiophène caractérisé en ce que : le tétraester de formule II défini dans la revendication 1, est chauffé à reflux, en présence de soude, en milieu hydroalcoolique, puis hydrolysé en milieu acide pour donner l'acide de formule III définie dans la revendication 1, lequel acide est un produit nouveau utilisé comme intermédiaire de synthèse pour préparer, selon les revendications 1 et 2, les sels de formule I défini dans la revendication 1.



Office européen
des brevets

RAPPORT DE RECHERCHE
EUROPEENNE

Numéro de la demande

EP 90 40 2401

DOCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS

Catégorie	Citation du document avec indication, en cas de besoin, des parties pertinentes	Revendication concernée	CLASSEMENT DE LA DEMANDE (Int. Cl.5)		
D,A	BULLETIN DE LA SOCIETE CHIMIQUE DE FRANCE, vol. 7-8, partie 2, 1975, pages 1786-1792, Masson; M. WIERZ-BICKI et al.: "Réactivité des amino-2 thiophènes. Application à la synthèse de quelques thiéno[2,3-b]pyrroles" * Page 1786, colonne 1, formule 3; page 1787, colonne 1, paragraphe 2; page 1789, colonne 2, paragraphe 2; page 1790, tableau V * -----	1,3	C 07 D 333/38 A 61 K 31/38		
DOMAINES TECHNIQUES RECHERCHES (Int. Cl.9)					
C 07 D 333/00 A 61 K 31/00					
Le présent rapport de recherche a été établi pour toutes les revendications					
Lieu de la recherche	Date d'achèvement de la recherche	Examinateur			
La Haye	15 novembre 90	CHOULY J.			
CATEGORIE DES DOCUMENTS CITES					
X: particulièrement pertinent à lui seul	E: document de brevet antérieur, mais publié à la date de dépôt ou après cette date				
Y: particulièrement pertinent en combinaison avec un autre document de la même catégorie	D: cité dans la demande				
A: arrière-plan technologique	L: cité pour d'autres raisons				
O: divulgation non-écrite				
P: document intercalaire	&: membre de la même famille, document correspondant				
T: théorie ou principe à la base de l'invention					